

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

**EP 0 798 348 A1**

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:  
01.10.1997 Patentblatt 1997/40

(51) Int. Cl.<sup>6</sup>: C09C 1/30, C11D 3/12,  
A01N 25/08

(21) Anmeldenummer: 97104825.1

(22) Anmeldetag: 21.03.1997

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
AT BE CH DE DK ES FI FR GB IE IT LI NL SE

(30) Priorität: 29.03.1996 DE 19612501

(71) Anmelder: Degussa Aktiengesellschaft  
60311 Frankfurt (DE)

(72) Erfinder:  
• Oelmüller, Rolf  
63454 Hanau (DE)

• Müller, Astrid  
63571 Gelnhausen (DE)  
• Meier, Karl  
53347 Alfthar (DE)  
• Lux, Heinz-Günther  
63538 Grosskrotzenburg (DE)  
• Ramb, Anja  
63517 Rodenbach (DE)

### (54) Teilhydrophobe Fällungskieselsäuren

(57) Teilhydrophobe Fällungskieselsäure, gekennzeichnet durch eine Methanolbenetzbarkeit von 10 bis 49 %, insbesondere mit einer DBP-Aufnahme wasserfrei von größer 250 g / 100 g bzw. einer mittleren Teilchengröße von 1 bis 12 µm und/oder einem Kohlenstoffgehalt von 0,3 bis 1,85 % und/oder einem Trocknungsverlust von 2,6 bis 10,0 % und/oder einem pH-Wert von 5,5 bis 10,0, wird hergestellt, indem man die Hydrophobierungsmittelmenge mit der Fällungskieselsäuresuspension bei sehr kurzer Verweilzeit und niedrigem pH-Wert vermischt, den Feststoff abfiltriert, salzfrei wäscht, trocknet thermisch nachbehandelt und vermahlt.

Die teilhydrophobe Fällungskieselsäure kann in Wirkstoffformulierungen sowie Wirkstoffformulierungen hydrolyseempfindlicher Substanzen und in Entschäumern eingesetzt werden.

EP 0 798 348 A1

## B schreibung

Die Erfindung betrifft teilhydrophobe Kieselsäuren, ein Verfahren zu ihrer Herstellung, ihre Verwendung als Träger für hydrolyseempfindliche Wirkstoffe sowie ihre Verwendung in Entschäumern.

Es ist bekannt, hydrophobe Kieselsäuren in einer hydrophoben Flüssigkeit zur Herstellung eines Entschäumers einzusetzen (DE-C 2829906); US-A 4377 493; DE-C 3411 759; US-A 4344 858; Kalman Koczko et al., Journal of Colloid and Interface Science 166, 225-238 (1994), WO 95/05880).

Bekannte Entschäumer bestehen aus einer Mischung unpolarer Öle und hydrophober Partikel. Typischerweise liegt der Feststoffgehalt bei 1-20 %. Diese Mischungen sind effektivere Entschäumer als das Öl oder die hydrophoben Partikel alleine. Entschäumer werden in der Textil-, Papier-, Farben-, Lack-, Waschmittel-Industrie eingesetzt.

Bekannte Pflanzenschutzmittel werden im wesentlichen als Spritzpulver, als Staubkonzentrate, dispergierbare Granulate oder als emulgierbare Konzentrate gehandelt.

Bekannte Spritzpulver(WP) bestehen aus den folgenden Komponenten:

Pestizider Wirkstoff, Trägerfüllstoff, Dispergier- und Netzmittel sowie gegebenenfalls weiteren Zusätzen. Nach gründlicher Vormischung dieser Bestandteile folgt eine Grobvermahlung, der eine Feinvermahlung angeschlossen wird. Der Einsatz erfolgt als wäßrige Spritzbrühe.

Bekannte Staubkonzentrate (DP) bestehen nur aus Wirkstoff und Füllstoff. Die Formulierung erfolgt analog der Formulierung von Spritzpulvern. Es unterbleibt jedoch oft eine Feinvermahlung. Die Staubkonzentrate werden nach dem Verschnitt mit mineralischen Füllstoffen, wie Kaolin, Talkum oder Dolomit, staubförmig ausgebracht.

Bekannte dispergierbare Granulate (WG) sind feste Formulierungen, die aus pestizidem Wirkstoff, Trägerfüllstoff, Dispergier-Netzmittel und gegebenenfalls weiteren Zusätzen bestehen. Diese Mischung wird feinvermahlen und anschliessend nach bekannten Methoden granuliert. Der Einsatz erfolgt als wäßrige Spritzbrühe.

Bekannte emulgierbare Konzentrate (EC) sind flüssig und enthalten lösungsmittelhaltige Bestandteile. Zur Vermeidung der Lösungsmittel, die die Umwelt belasten können, ist man bestrebt, die emulgierbaren Konzentrate durch feste Formulierungen zu ersetzen.

Es ist bekannt, bei der Herstellung der Pflanzenschutz-, Schädlingsbekämpfungs- oder Viehkraffuttermittel hydrophile gefällte Kieselsäure als Trägerstoff zu verwenden (DE-B 16 19 865). Die bekannterweise eingesetzten Kieselsäuren weisen eine hohe Ölaufnahme und ein hohes Saugvermögen auf.

Nachteiligerweise wird jedoch bei der Verwendung der bekannten gefällten, hydrophilen Kieselsäuren bei der Herstellung von Mitteln, die hydrolyseempfindliche Wirkstoffe enthalten, eine verringerte Lagerbeständigkeit der Wirkstoffe festgestellt. Dies gilt insbesondere für Wirkstoffe im Pflanzenschutz, die aufgrund ihrer Hydrolyseempfindlichkeit bisher nur als emulgierbare Konzentrate weiterverarbeitet werden können.

Die bekannten hydrophoben Fällungskieselsäuren, wie z.B. die Fällungskieselsäuren gemäß DE 26 28975 C2, DE-C 27 29 244, DE-A 24 35 860, EP-A 492 124, DE-A 25 13 608 sind hochhydrophobiert und haben daher in der Wirkstoffformulierung einen nachteilig hohen Netzmittelbedarf.

Es besteht somit die Aufgabe, einen Trägerstoff für, insbesondere hydrolyseempfindliche, Wirkstoffe, wie zum Beispiel Pflanzenschutz- oder Futtermittel sowie Wirkstoffe der chemischen Industrie, zur Verfügung zu stellen, der eine längere Lagerstabilität des Wirkstoffes gewährleistet.

Bei dem Einsatz in Entschäumern hat die bekannte Kieselsäure den Nachteil, daß diese Kieselsäure bei längerer Lagerzeit des Entschäumers insbesondere bei der Verwendung niedrig viskoser Öle und einem geringen Feststoffanteil sedimentiert. Durch die Sedimentation der bekannten Kieselsäure tritt eine Verschlechterung der Entschäumerwirkung ein. Die sedimentierte Kieselsäure muß außerdem in einem aufwendigen Verfahren vor dem Gebrauch des Entschäumers wieder aufgerührt werden. Zur Vermeidung der Sedimentationsneigung muß eventuell zu der bekannten Kieselsäure ein Dispergiermittel wie z.B. eine pyrogene Kieselsäure zu der Entschäumermischung hinzugefügt werden (Degussa-Schriftenreihe Pigmente Nr. 42, Seite 11). Dies bedingt eine Änderung der Entschäumer-Rezeptur, die ihrerseits eine weitere Austattung erforderlich macht, das Produkt verteuert und einen zusätzlichen Verfahrensschritt zur Einarbeitung des Dispergiermittels bedeutet.

Es ist z.B. aus der DE 28 29 906 C3 bekannt, eine Zubereitung der Entschäumerwirkstoffe so herzustellen, daß eine hohe Dispersionsstabilität erreicht wird, indem man in ein Gemisch aus einem Entschäumeröl und einem Emulgator zunächst die hydrophobe und dann die benötigte Menge an hydrophiler Kieselsäure unter weiterem Rühren zugibt.

Die vorliegende Erfindung hat demgegenüber zum Vorteil, daß man in einem Verfahrensschritt die Kieselsäure in ein Entschäumeröl einrühren und anschließend dispergieren und so ohne einen zusätzlichen Verfahrensschritt eine stabile Entschäumerdispersion erhalten kann.

Gegenstand der Erfindung ist eine teilhydrophobe Fällungskieselsäure, welche gekennzeichnet ist durch eine Methanolbenetzbarkeit von 10 bis 49 %. Die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure kann eine DBP-Aufnahme (wasserfrei) von größer 250g/100g (DBP-Zahl) und gegebenenfalls eine mittlere Teilchengröße von 1-12 µm aufweisen.

Die erfindungsgemäße teilhydrophobe Fällungskieselsäure kann einen Kohlenstoffgehalt von 0,3 bis 1,85 %, vorzugsweise von 0,5 bis 1,5 % und/oder einen pH-Wert von 5,5 bis 10 und/oder einen Trocknungsverlust von 2,6 bis 10 %, vorzugsweise von 3 bis 6 %, aufweisen.

Insbesondere kann die erfindungsgemäß t ilhydrophobe Fällungskieselsäure eins oder mehrere der folgenden physikalisch-chemischen Kenndaten aufweisen.

Oberfläche (BET), m <sup>2</sup> /g	75 - 250
Stampfdichte, g/l (DIN ISO 787/11)	70 - 150
Trocknungsverlust 2h/105°C, % (DIN ISO 787/2)	2,6 - 10,0
Glühverlust bez. auf die 2h/105°C getr. Subst., % (DIN ISO 3262/11)	2,5 - 7,5
pH-Wert, 5 % (methanol.-wässr. Lsg.) (DIN ISO 787/9)	5,5 - 10
Leitfähigkeit (methanol.-wässr. Lsg.) (μS/cm)	≤ 600
DBP-Aufnahme, wasserfrei, g/100 g	≥ 250
Methanolbenetzbarkeit, titriert, %	10 - 49
Mittlere Teilchengröße, Coulter Counter, μm	1 - 12
Kohlenstoffgehalt, %	0,3 - 1,85
SiO <sub>2</sub> , % (DIN ISO 3262/19)	≥ 98

Die Kieselsäure kann eine Fällungskieselsäure sein, welche nach seiner Herstellung und/oder auch während seiner Herstellung mit einem Hydrophobierungsmittel behandelt wurde, um die oben beschriebenen Kennzeichen zu erhalten.

Fällungskieselsäuren sind bekannt aus Ullmanns Enzyklopädie der technischen Chemie, 4. Auflage, Band 21, Seiten 458 bis 473 (1988).

Die Herstellung von hochhydrophoben Kieselsäuren ist z.B. aus DE 44 19 234 A1, DE-C 27 29 244, DE 26 28 975 C2 und DE-OS 21 07 082 bekannt.

Bei DE 26 28 975 C2 und DE-C 27 29 244 handelt es sich um hochhydrophobe Fällungskieselsäuren. Bei den beiden anderen Patentschriften bzw. Offenlegungsschriften handelt es sich um hochhydrophobe und teilhydrophobe, pyrogene Kieselsäuren mit unterschiedlichen physikalisch-chemischen Kenndaten, die nicht identisch mit den Kenndaten der erfindungsgemäßen Fällungskieselsäure sind.

Der Einsatz von hochhydrophoben pyrogenen Kieselsäuren zur Abpuderung von Pestizidgranulaten ist in DE 29 28 585 A1 beschrieben, der Einsatz von pyrogenen Kieselsäuren als Additiv in Wirkstoffformulierungen ist in EP 0 111 112 A1 erläutert.

Die erfindungsgemäße teilhydrophobe Fällungskieselsäure kann aus 85 bis 98 Gew.-% Fällungskieselsäure und 15 bis 2 Gew.-% Hydrophobierungsmittel (Silikonöl, welches einen Kohlenstoffgehalt von 32,4 % aufweisen kann) bestehen. Sie kann dadurch hergestellt werden, daß man zur Erzielung des gewünschten Hydrophobierungsgrades die notwendige Hydrophobierungsmittelmenge unter Anwendung hoher Scherkräfte mit nach bekanntem Verfahren hergestellte Fällungskieselsäuresuspension nach vorgegebenem Verhältnis bei sehr kurzer Verweilzeit und niedrigem pH-Wert vermischt, die hydrophobierungsmittelhaltige Fällungskieselsäuresuspension filtriert und salzfrei wäscht, den mit Hydrophobierungsmittel homogen vermischten Fällungskieselsäurefilterkuchen nach bekannten Verfahren trocknet, thermisch nachbehandelt oder tempert und anschliessend einer mechanischen- bzw. Strahlvermahlung unterzieht.

Insbesondere kann man Silikonöl unter Anwendung von hoher Scherenergie mit nach bekannten Verfahren hergestellte Fällungskieselsäuresuspension, mit oder ohne Zusatz von Phasenvermittlungstoffen (z.B. Netzmittel, Emulgatoren), innig vermischen.

Als kontinuierliche Schervorrichtung kann ein Ultra - Turrax, eine Kothoff - Mischsirene oder ein Rheinhütte - Mischer eingesetzt werden. Anschließend wird die mit Hydrophobierungsmittel homogen vermischte Fällungskieselsäuresuspension über bekannte Filtrationsapparate (z.B. Kammerfilterpresse, Drehfilter) abgetrennt und der hydrophobierungsmittelhaltige Feststoff salzfrei gewaschen. Dabei wird das Hydrophobierungsmittel vollständig vom Fällungskieselsäurefilterkuchen aufgenommen. Die anfallenden Filtrate sind nicht mit Organosilizium-Verbindungen belastet, so daß die gemessene TOC - Gehalte < 10 mg/l betragen.

Die im Mischprozeß zum Einsatz gebrachten Fällungskieselsäuresuspensionen sowie das Hydrophobierungsmittel sind durch folgende physikalisch - chemische Stoffdaten gekennzeichnet:

**Fällungskieselsäure A (Die Stoffdaten beziehen sich auf in filtrierte, gewaschene und getrocknete Fällungskieselsäureprobe, ohne Zusatz von Hydrophobierungsmittel):**

BET-Oberfläche nach DIN 66131	150+/-50 [m <sup>2</sup> /g]
Mittlere Größe der Primärteilchen aus EM-Aufnahmen	15-25 [nm]
Trocknungsverlust nach DIN 55921 nach 2h bei 105 °C	2,5-4,5 [%]
Glühverlust (bezogen auf die 2h bei 105 °C getrocknete Substanz nach DIN 55921)	3+/-0,5 [%]
pH-Wert (in 5%iger wäßriger Dispersion nach DIN 53200)	3,5-6,5
Leitfähigkeit /in 4%iger wäßriger Dispersion)	< 1000 [µS]
SO <sub>3</sub> -Gehalt (bezogen auf die 2h bei 105 °C getrocknete Substanz nach DIN 55921)	0,3 [%]
Na <sub>2</sub> O-Gehalt (bezogen auf die 2h bei 105 °C getrocknete Substanz nach DIN 55921)	0,3 [%]

**Fällungskieselsäure B (Die Stoffdaten beziehen sich auf eine filtrierte, gewaschene und getrocknete Fällungskieselsäure ohne Zusatz von Hydrophobierungsmittel):**

BET-Oberfläche nach DIN 66131	300+/-50 [m <sup>2</sup> /g]
Mittlere Größe der Primärteilchen aus EM-Aufnahmen	10-15 [nm]
Trocknungsverlust nach DIN 55921 nach 2h bei 105 °C	2,5-4,5 [%]
Glühverlust (bezogen auf die 2h bei 105 °C getrocknete Substanz nach DIN 55921)	3+/-0,5 [%]
pH-Wert (in 5%iger wäßriger Dispersion nach DIN 53200)	3,5-6,5
Leitfähigkeit /in 4%iger wäßriger Dispersion)	< 1000 [µS]
SO <sub>3</sub> -Gehalt (bezogen auf die 2h bei 105 °C getrocknete Substanz nach DIN 55921)	< 0,3 [%]
Na <sub>2</sub> O-Gehalt (bezogen auf die 2h bei 105 °C getrocknete Substanz nach DIN 55921)	< 0,3 [%]

Als Hydrophobierungsmittel kann man insbesondere Silikonöl, bestehend aus Dimethylpolysiloxanen mit einer Viskosität von 20 bis 1000 mPas, vorzugsweise mit 50 mPas verwenden. Weiterhin können verwendet werden: R<sub>2</sub>R'Si, wobei R=CH<sub>3</sub>O-, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O-, Cl-, R'=CH<sub>3</sub>-, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>-, HMDS (Hexamethyldisilazan), D4 (Octamethyltetrasiloxan), D6, D8, R<sub>3</sub>Si-C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>-, wobei n=1-18, R=CH<sub>3</sub>O-, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O-, C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>O-, Cl-, insbesondere Si 108 (Trimethoxyoctylsilan), Si 116, Polymethylsiloxane, Polymethylsiloxanemulsionen, (Trimethyloxyhexadecylsilan), Aminopropylsilane, Vinylsilane, Methacrylsilane.

Der anfallende, mit Hydrophobierungsmittel homogen versetzte Fällungskieselsäurefilterkuchen, wird im nachfolgenden Verfahrensschritt in bekannten Trocknungsaggregaten getrocknet. Als Trocknungsaggregat für die Trocknung des hydrophobierungsmittelhaltigen Filterkuchens kann ein Bandtrockner oder Spin-Flash-Trockner eingesetzt werden. Zur Erzielung des gewünschten Hydrophobierungsgrades wird das hydrophobierungsmittelhaltige Trockenprodukt bei 300 °C bis 400 °C, vorzugsweise 350 °C, 30 bis 60 Minuten lang in einem diskontinuierlichen, elektrisch beheizten Rührwerksbehälter bzw. in einem kontinuierlichen, elektrisch beheizten Doppelschneckenreaktor einer thermischen Nachbehandlung unterzogen bzw. getempert und anschließend mechanisch oder mittels Strahlmühlen vermahlen.

Gegenüber der oben beschriebenen prinzipiell mit den bekannten Verfahren vergleichbaren Herstellung kann die erfindungsgemäße, teilhydrophobe Fällungskieselsäure insbesondere durch das nachfolgende Verfahren der Naßhydrophobierung, das aus dem Stand der Technik nicht ableitbar ist, hergestellt werden:

Zu einem Massenstrom von 160 kg/h einer wässrigen Fällungskieselsäuresuspension mit einem Feststoffgehalt von 85 g/l, die nach bekanntem Herstellverfahren hergestellt wurde, wird unter Einhaltung eines pH-Wertes von 3, ein Massenstrom von 0,424 kg/h Polymethylsiloxan über einen kontinuierlichen Mischer mit hohem Scherenergieeintrag, bei einer Temperatur der beiden zu mischenden Komponenten von 25 +/- 5°C, hinzugegeben. Die Verweilzeit im Mischer darf dabei 5 Sekunden nicht übersteigen. Als Führungsgröße für den Belegungsprozeß dient der dimensionslose Belegungsindex B<sub>i</sub>, der das Verhältnis der Wirkstoffanteile der beiden zu mischenden Massenströme zueinander beschreibt. Zur Erzielung der erfindungsgemäßen hydrophoben Eigenschaft der Fällungskieselsäure ist ein Bele-

gungsindex von 32 erforderlich.

Die mit Silikonöl belegte Fällungskieselsäure wird nachfolgend ohne Inanspruchnahme einer weiteren Nachreaktionszeit nach bekannten Verfahren abgetrennt, nahezu elektrolytfrei gewaschen, bei 105°C getrocknet, bei 370°C 1,0 Stunde getempert und anschließend vermahlen.

Es hat sich gezeigt, daß die erfindungsgemäße Kieselsäure insbesondere durch den niedrigen pH-Wert und die kurze Verweilzeit im Mischer hergestellt werden kann.

Die Methanolbenetzbarkeit, die ein Maß für die Hydrophobie ist, wird wie folgt bestimmt:

## 1. Grundlagen

Kieselsäuren, deren Oberflächen mit nicht hydrolisierbaren, organischen Gruppen modifiziert sind, werden meist von Wasser nicht benetzt. Diese hydrophoben Kieselsäuren lassen sich jedoch von einem Methanol/Wasser-Gemisch benetzen. Der Anteil des Methanols an diesem Gemisch - in Gewichtsprozenten ausgedrückt - ist ein Maß für die Hydrophobie der modifizierten Kieselsäure. Je höher der Methanolanteil ist, desto besser ist die Substanz hydrophobiert.

## 2. Geräte und Reagenzien

Eine 20 ml-Meßpipette mit Skaleneinteilung  
Ein 250 ml-Scheidetrichter  
Methanol p.a.

## 3. Durchführung

200 mg der hydrophoben Kieselsäure und 50 ml Wasser werden in einen 250 ml-Scheidetrichter gegeben. Die Kieselsäure bleibt an der Wasseroberfläche. Anschließend taucht man die Spitze der mit Methanol gefüllten Meßpipette in die flüssige Phase (um einen direkten Kontakt zwischen der Kieselsäure und dem reinen Methanol zu vermeiden) und läßt das Methanol langsam zulaufen. Dabei wird der Scheidetrichter mit einer kreisförmigen Handbewegung geschüttelt, so daß in der Flüssigkeit ein Wirbel entsteht. Es wird so lange Methanol zugegeben, bis die Festsubstanz benetzt ist. Dies ist der Fall, wenn

- a) sich die Kieselsäure nicht mehr über die ganze Oberfläche der flüssigen (bereits Methanol enthaltenden) Phase verteilt und die relativ klare, filmfreie Flüssigkeit sichtbar wird.
- b) der Kieselsäurefilm, der sich über die Phasengrenzfläche an der Scheidetrichterwand bildet, verschwindet.
- c) an der Scheidetrichterwand beim Schütteln feuchte Kieselsäureagglomerate haften bleiben.

## 4. Auswertung

Die Angabe der Methanolbenetzbarkeit erfolgt in Gew.-% Methanol der Methanol/Wasser-Mischung nach der Formel:

$$\text{Methanolbenetzbarkeitswert} = \frac{0,79x \cdot 100}{0,79+50}$$

x = Methanolverbrauch in ml

Der Methanolverbrauch bei dieser Methode kann bei der gleichen Person und derselben Probe um 2 ml differieren.

Die DBP-Aufnahme (DBP-Zahl), die ein Maß für die Saugfähigkeit der Fällungskieselsäure ist, wird wie folgt bestimmt:

## 1. Grundlagen

Die Bestimmung der Dibutylphthalat-Zahl erfolgt mit dem Brabender-Plastographen. Die DBP-Zahl ist ein Maß für die Saugfähigkeit bzw. das Aufnahmevermögen eines pulverförmigen Produktes an Flüssigkeit. Das Aufnahmevermögen ist abhängig vom Feuchtegehalt, der Körnung und Einwaage des untersuchten Materials.

## 2. Geräte und Reagenzien

Brabender-Plastograph mit Schreibvorrichtung Multi-Dosimat E 415 (50 l) der Firma Metrohm Dibutylphthalat

### 3. Durchführung

12,5 g Kieselsäure werden in den Knetter des Brabender-Plastographen gegeben. Unter ständigem Mischen (Umlaufgeschwindigkeit der Kneterschaukeln 125 UpM) fließt Dibutylphthalat mit einer Geschwindigkeit von 4 ml/Minute in die Mischung. Das Einmischen erfordert nur geringen Kraftbedarf. Gegen Ende der Bestimmung wird das Gemisch schlammig. Diese Tatsache dokumentiert sich in einem Anstieg des Kraftbedarfes, der auf einer Skala angezeigt wird. Bei einem Skalenausschlag von 300 wird die DBP-Dosierung automatisch abgeschaltet.

### 4. Auswertung

Die Dichte von DBP beträgt 1,047 g/ml.

$$\text{Gew. -\% DBP - Aufnahme} = \frac{\text{ml DBP} \cdot 1,047 \cdot 100}{12,5}$$

Die DBP-Aufnahme wird auf die wasserfreie, getrocknete Substanz bezogen. Bei Verwendung von Fällungskieselsäuren mit höheren Feuchtigkeitsgehalten ist, wenn diese Fällungskieselsäuren vor der Bestimmung der DBP-Zahl nicht getrocknet werden, der Wert mittels der Korrekturtabelle zu korrigieren. Die Verwendung der Korrekturtabelle kann im Vergleich zur Bestimmung bei getrockneten Fällungskieselsäuren zu deutlichen Abweichungen führen.

### Korrekturtabelle für Dibutylphthalataufnahme - wasserfrei -

(Korrekturwerte entsprechend dem Wassergehalt zum ermittelten Wert addieren)

% Wasser → ↓	,0	,2	,4	,6	,8
	% Dibutylphthalat				
0	0	2	4	5	7
1	9	10	12	13	15
2	16	18	19	20	22
3	23	24	26	27	28
4	28	29	29	30	31
5	31	32	32	33	33
6	34	34	35	35	36
7	36	37	38	38	39
8	39	40	40	41	41
9	42	43	43	44	44
10	45	45	46	46	47

## DBP-Aufnahme

Einwaage 12,5 g F = 8,376

	ml DBP-Verbrauch → ↓	,0	,1	,2	,3	,4	,5	,6	,7	,8	,9
		% DBP-Aufnahme									
	15	126	126	127	128	129	130	131	132	132	133
	16	134	135	136	137	137	138	139	140	141	142
15	17	142	143	144	145	146	147	147	148	149	150
	18	151	152	152	153	154	155	156	157	157	158
	19	159	160	161	162	162	163	164	165	166	167
	20	168	168	169	170	171	172	173	173	174	175
20	21	176	177	178	178	179	180	181	182	183	183
	22	184	185	186	187	188	188	189	190	191	192
	23	193	193	194	195	196	197	198	199	199	200
	24	201	202	203	204	204	205	206	207	208	209
	25	209	210	211	212	213	214	214	215	216	217
25	26	218	219	219	220	221	222	223	224	224	225
	27	226	227	228	229	230	230	231	232	233	234
	28	235	235	236	237	238	239	240	240	241	242
	29	243	244	245	245	246	247	248	249	250	250
30	30	251	252	253	254	255	255	256	257	258	259
	31	260	260	261	262	263	264	265	266	266	267
	32	268	269	270	271	271	272	273	274	275	276
	33	276	277	278	279	280	281	281	282	283	284
	34	285	286	286	287	288	289	290	291	291	292
35	35	293	294	295	296	297	297	298	299	300	301
	36	302	302	303	304	305	306	307	307	308	309
	37	310	311	312	312	313	314	315	316	317	317
	38	318	319	320	321	322	322	323	324	325	326
	39	327	327	328	329	330	331	332	333	333	334
40	40	335	336	337	338	338	339	340	341	342	343
	41	343	344	345	346	347	348	348	349	350	351
	42	352	353	353	354	355	356	357	358	358	359
	43	360	361	362	363	364	364	365	366	367	368
45	44	369	369	370	371	372	373	374	374	375	376
	45	377	378	379	379	380	381	382	383	384	384

Bestimmung der Korngröße (Coulter Counter)

Anwendung: Die Bestimmung der Korngröße (Kornkennlinie) von Kieselsäuren mit dem Coulter Counter erfolgt in einer wäßrigen Elektrolyt-Lösung (Isoton II).

Durchführung der Bestimmung:

Die Bechergläser (2 Stück je Zählung), der Magnet und die Pipettenspitzen werden in einem Stickstoffstrom von 5-6 bar staubfrei geblasen. Die Bechergläser werden dann umgekehrt auf staubfreies Linsenpapier gesetzt, der Magnet

und die Pipettenspitzen in eine ebenfalls ausgeblasene Petrischale gegeben.

0,100 g der zu untersuchenden Substanz werden auf der Analysenwaage abgewogen und in das Becherglas überführt. Der Magnet wird zugegeben, mit etwas Isotonlösung zunächst benetzt und anschließend auf die 60 ml-Markierung mit Isoton aufgefüllt. Die Suspension wird dann ½ Minuten mit dem Magnetrührer bei Stellung 3 (Skala 1-10) gerührt. Anschließend hängt man das Becherglas in das Ultraschallbad und beschallt genau 1 Minute. Dabei ist darauf zu achten, daß die Eintauchtiefe in das destillierte Wasser des Ultraschallbades genau bis zur 60 ml-Markierung des Becherglases reicht. Nach dem Beschallen wird das Becherglas auf den Magnetrührer zurückgestellt und während des Rührens (wieder Stellung 3) mit der automatischen Pipette eine Probe der Suspension entnommen. Es sollte die gesamte entnommene Menge für die Zählung verwendet werden. Wird etwas weniger Suspension benötigt, sollte weniger Suspension in die Pipettenspitze gezogen werden.

Das zweite 100 ml Becherglas wird mit Isoton II-Lösung gefüllt, auf die Becherplattform gestellt und die Kapillare (100 µm) sowie der Rührer eingetaucht. Der Rührer wird auf eine mäßige Geschwindigkeit eingestellt.

#### Lösungen und Geräte:

100 ml Bechergläser  
Automatische Pipette - Pipetman der Fa. Gilson  
Kunststoff-Pipettenspitze  
Magnetrührer und Magnet (Länge 3 mm)  
Ultraschallbad: Fa. Bandelin, Sonorex RK 102  
Analysenwaage  
Staubfreies Linspapier  
Stickstoffflasche mit Trockenvorrichtung und Düse  
Petrischale  
Stoppuhr  
Kornanalysenpapier  
Isoton II-Lösung  
Coulter Counter Model TA II

Die erfindungsgemäße Kieselsäure kann zur Herstellung von Pflanzenschutzmitteln mit hydrolyseempfindlichen Wirkstoffen verwendet werden. Es können hierbei Spritzpulver oder wasserdispergierbare Granulate, die in wasserlöslichen Folienbeuteln in Kartonumverpackungen eingesetzt werden können, hergestellt werden. Dadurch lassen sich Vorteile beim Transport, bei Gefahrstoffeinstufungen, bei eingesparten Verpackungsabfällen und damit verbunden Kostenreduzierungen erzielen.

Die erfindungsgemäße Kieselsäure kann insbesondere bei dem Einsatz von Wirkstoffen aus der Gruppe der Phosphorsäureester (Malathion, Diazinon etc.) verwendet werden.

Analog läßt sich auch die Anwendungsform eines jeden anderen Wirkstoffes formulieren.

Die mit der erfindungsgemäßen Kieselsäure hergestellten Wirkstoffformulierungen, wie zum Beispiel Pflanzenschutzmittel, weisen zusätzlich den Vorteil einer langen Lagerstabilität des Wirkstoffes auf.

#### Lagerung von 50WP Malathion und Wirkstoffstabilität

#### Herstellung als 50WP Malathion:

Zunächst wird mit Wessalon S und dem Netzmittel Ampholak XIO ein Prämix im Verhältnis 1 : 1 hergestellt. 28 g der teilhydrophoben Fällungskieselsäuren sowie Wessalon S als Vergleichssubstanz werden kurz in der 500 ml-Quickfit-Rührapparatur fluidisiert. Danach werden 52,1 g Malathion (96 %) langsam unter Rühren aufgetropft und später 6 g des Prämix sowie 3,0 g Dispergiermittel Empikol LZ/P zugegeben. Anschließend werden 10,9 g Füller (Rollokalk) untergemischt und die Mischung mit dem Turbula-Mischer homogenisiert.

Die Proben werden 4 Tage bei Raumtemperatur zur Stabilisierung gelagert. Anschließend werden die Ausgangswerte der CIPAC-Schwebefähigkeit und der Malathion-Gehalte nach CIPAC bestimmt. Ebenfalls nach 4 Tagen werden die Ausgangswerte Malathion nach WHO und Isomalathion nach WHO bestimmt und die Proben anschließend bei 54 °C gelagert und nach 7 Tagen, 14 Tagen, 28 Tagen sowie 56 Tagen vermessen.

#### Prüfung der Schwebefähigkeit nach CIPAC-12/3/(M)1 vor bzw. nach Lagerung bei 54 °C:

Bei dieser Methode handelt es sich um ein spektralanalytisches Verfahren mit UV als Lichtquelle. Malathion reagiert/hydrolysiert mit Alkali in Na-00-dimethyldithiophosphat und wird mit Cu/Fe-Lösung in einen gelben Kupfer-Komplex umgewandelt und bei 420 µm gemessen. Der Netzmittleinfluß zur Freisetzung des Malathion ist bei dieser



Methode vermutlich groß.

Prüfung des Malathion-Gehaltes nach WHO/SIF/10.R5 mittels Gaschromatographi vor bzw. nach Lagerung bei 54 °C:

Die Methode beruht auf der Auftrennung eines Stoffgemisches durch stoffspezifische Verteilung zwischen stationärer Phase (Säule) und einem Trägergasstrom, die zu unterschiedlichen Geschwindigkeiten/Retentionszeiten führen. Bei dieser Methode herrscht beim Lösen des Malathions von der Kieselsäure ein Extraktionsgleichgewicht zwischen Lösungsmittel und Kieselsäure, das möglicherweise zugunsten der hydrophoben Kieselsäuretypen ausfällt. Ein Netzmitteleinfluß ist vermutlich kaum vorhanden.

Prüfung des Isomalathion-Gehaltes in Anlehnung an WHO/SIF/10.R5 mittels HPLC vor bzw. nach Lagerung bei 54 °C:

Zur Bestimmung des Isomalathion-Gehaltes werden 0,6 g 50WP Malathion eingewogen und mit 65 %iger wäßriger Acetonitrillösung 30 Minuten gemischt. Nach Zentrifugieren und Filtration wird die Probe gegen eine Referenzlösung gemessen. Bei dieser Methode besteht ebenfalls ein Extraktionsgleichgewicht zwischen Lösungsmittel und Kieselsäure, das möglicherweise zugunsten der hydrophoben Kieselsäure ausfällt. Ein Netzmitteleinfluß ist vermutlich kaum vorhanden.

**Lagerung von 1:1-Malathion-Konzentraten und Wirkstoffstabilität**

Die Wirkstofflösung (96 %ig) wird im Verhältnis 1:1 auf den teilhydrophoben Träger aufgebracht. Diese Mischung wird dann auf Lagerstabilität geprüft. Die so erhaltenen Werte sind ausschließlich auf die Wirkung des Trägers zurückzuführen.

Die im Beispielteil verwendeten Prüfungen sind beschrieben als:

Formulierung Malathion 1:1

28 g Malathion (96 %ig) werden innerhalb 30 Minuten zu 28 g Träger zugetropft und anschließend 3 Minuten nachgerührt sowie im Turbula-Mischer 5 Minuten auf mittlerer Stufe vermischt.

Im Vergleich zu den bisher formulierten 50WP Malathion (28 g hydrophober Träger + 52,1 g Malathionlösung + restliche Formulierungsbestandteile) fällt auf, daß die Mischungen deutlich trockener sind.

Prüfung des Malathion-Gehaltes nach CIPAC 12/3(MI)1 mittels UV/VIS vor bzw. nach Lagerung bei 54 °C:

Analog Lagerung von 50WP Malathion.

Prüfung des Malathion-Gehaltes nach WHO/SIF/10.R5 mittels GC vor bzw. nach Lagerung bei 54 °C:

Analog Lagerung von 50WP Malathion.

Tabelle 1

Fällungskieselsäure	Methanolbe- netzbarkeit titriert %	pH-Wert	Oberfläche m <sup>2</sup> /g	DBP- Aufnahme, Original- material g/100g	DBP- Aufnahme, wasserfrei g/100g	Kohlenstoff %	Mittl. Teil- chengröße Coulter Counter µm
Standard (Wessalon S)	-	6,3	182	240	272	0,05	8,2
Kieselsäure Nr. 1 (Vergleich)	43	7,5	121	291	297	2,4	7,7
Kieselsäure Nr. 2 (Vergleich)	48	7,8	189	260	282	2,3	5,3
Kieselsäure Nr. 3	20	7,8	209	259	283	1,6	5,3
Kieselsäure Nr. 4	28	7,3	94	233	250	1,0	11,8
Standard (Sipernat D10)	62	9,4	113	n.b.	n.b.	2,9	4,3
Kieselsäure Nr. 5	49	6,9	150	226	257	0,5	7,4
Kieselsäure Nr. 6	49	7,7	160	235	265	0,9	3,5

Fällungskieselsäure	Stampf- dichte g/l	Trocknungs- verlust %	Glüh- verlust %	Leitfähig- keit µS/cm	Siebrückstand Mocker >45 µm %	SiO <sub>2</sub> %	Na <sub>2</sub> O %	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ppm	Sulfat als SO <sub>3</sub> %
Standard (Wessalon S)	107	5,3	4,4	710	0,06	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.
Kieselsäure Nr. 1 (Vergleich)	152	0,7	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.
Kieselsäure Nr. 2 (Vergleich)	139	2,8	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.
Kieselsäure Nr. 3	122	3,2	3,8	62	0,02	99,5	0,15	315	0,03
Kieselsäure Nr. 4	125	4,9	2,8	124	0,02	99,1	0,20	347	0,08
Standard (Sipernat D10)	106	2,8	6,2	330	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.	n.b.
Kieselsäure Nr. 5	133	5,0	3,9	390	0,04	98,8	0,68	346	0,8
Kieselsäure Nr. 6	96	4,7	4,3	380	< 0,01	98,8	0,93	334	0,95

n.B. = nicht bestimmt

Tabelle 2  
(Versuchsergebnisse (Anwendung als Träger)  
Anwendungstechnische und wirkstoffanalytische Untersuchungsergebnisse des 50WP Malathion

			Standard (Wessalon S)	Fällungskieselsäure Nr. 1*	Fällungskieselsäure Nr. 2*	Fällungskieselsäure Nr. 3
nach 4 Tagen bei RT (Ausgangsw.)	AT (C) in %	in %	94,2 ± 0,45	87,9 ± 0,46	91,0 ± 1,30	94,0 ± 0,80
	ZFE (M2) in %	in %	54,3	50,5	52,7	49,8
	(M) in %	in %	49,3 ± 0,65	50,0	48,8	49,0
	(I) in %	in %	< 0,025 ± 0	< 0,025	< 0,025	< 0,025
nach 7 Tagen Lagerung bei 54 °C	AT (C) in %	in %	85,9 ± 0,90	89,6 ± 1,51	88,3 ± 0,78	92,3 ± 0,56
	ZFE (M2) in %	in %	45,1	41,2	45,4	45,3
	(M) in %	in %	49,6	47,6	47,0	48,5
	(I) in %	in %	0,65	0,79	0,47	0,56
nach 14 Tagen Lagerung bei 54 °C	AT (C) in %	in %	86,4 ± 0,34	89,2 ± 3,11	87,4 ± 1,70	93,3 ± 0,46
	ZFE (M2) in %	in %	37,6	45,2	46,3	43,8
	(M) in %	in %	47,0 ± 0,53	48,8	45,1	46,5
	(I) in %	in %	0,97 ± 0,03	1,39	0,93	0,99
nach 28 Tagen Lagerung bei 54 °C	AT (C) in %	in %	87,4 ± 1,22	81,4 ± 0,78	81,9 ± 2,99	84,2 ± 2,35
	ZFE (M2) in %	in %	40,9	42,6	44,7	44,3
	(M) in %	in %	45,9	47,9	45,7	45,1
	(I) in %	in %	1,06	1,23	0,98	0,98
nach 56 Tagen Lagerung bei 54 °C	AT (C) in %	in %	90,2 ± 4,53	74,2 ± 3,20	75,5 ± 4,17	77,0 ± 2,25
	ZFE (M2) in %	in %	30,5	34,7	40,0	36,1
	(M) in %	in %	44,0	46,0	40,7	42,9
	(I) in %	in %	1,94	2,70	1,66	2,16

\*Vergleichsbeispiel

Tabelle 3  
Abweichungen, absolut in % (Ausgangswert - Meßwert) nach Lagerung bei 54 °C des SOWP Malathion

	Standard (Wessalon S)		Fällungskieselsäure Nr. 1*		Fällungskieselsäure Nr. 2*		Fällungskieselsäure Nr. 3	
	AT (C)	in %	AT (C)	in %	AT (C)	in %	AT (C)	in %
Ausgangswert nach 4 Tagen bei RT	ZFE (M2)	in %	94,2 ± 0,45		91,0 ± 1,30		94,0 ± 0,80	
	(M)	in %	54,3		52,7		49,8	
	(I)	in %	49,3 ± 0,65		50,0		49,0	
	(I)	in %	< 0,025 ± 0		< 0,025		< 0,025	
Abweichung nach 7 Tagen Lagerung bei 54 °C	AT (C)	in %	- 8,3		+ 1,7		- 1,7	
	ZFE (M2)	in %	- 9,2		- 7,2		- 4,5	
	(M)	in %	+ 0,3		- 2,4		- 0,5	
	(I)	in %	+ 0,625		+ 0,765		+ 0,535	
Abweichung nach 14 Tagen bei 54 °C	AT (C)	in %	- 7,8		+ 1,3		- 5,3	
	ZFE (M2)	in %	- 16,7		- 5,3		- 6,0	
	(M)	in %	- 2,3		- 1,2		- 2,5	
	(I)	in %	+ 0,945		+ 1,365		+ 0,965	
Abweichung nach 28 Tagen bei 54 °C	AT (C)	in %	- 6,8		- 6,5		- 9,8	
	ZFE (M2)	in %	- 13,4		- 7,9		- 5,5	
	(M)	in %	- 3,4		- 2,1		- 3,9	
	(I)	in %	+ 1,035		+ 1,205		+ 0,955	
Abweichung nach 56 Tagen bei 54 °C	AT (C)	in %	- 4,0		- 13,7		- 17,0	
	ZFE (M2)	in %	- 23,8		- 15,8		- 13,7	
	(M)	in %	- 5,3		- 4,0		- 6,1	
	(I)	in %	+ 1,915		+ 2,675		+ 2,135	

\*Vergleichsbeispiel

Tabelle 4  
Wirkstoffanalytische Untersuchungsergebnisse der 1:1 Malathion-Konzentrate

	Standard (Wessalon S)	Fällungskieselensäure Nr. 3	Fällungskieselensäure Nr. 1*	Fällungskieselensäure Nr. 5	Fällungskieselensäure Nr. 4
Ausgangswert 1Tag					
RT					
ZFE (M, GC) in %	48,4 ± 1,33	49,2 ± 0,27	52,3 ± 2,39	46,8 ± 1,28	48,9 ± 0,09
ZFE (N2, UV) in %	44,8	55,4	47,1	46,1	50,7
nach 7 Tagen 54 °C					
ZFE (M, GC) in %	46,1 ± 0,98	48,5 ± 0,27	46,8 ± 1,12	46,2 ± 1,11	57,1 ± 0,76
ZFE (N2, UV) in %	40,7	45,6	41,7	41,7	51,2
nach 14 Tagen 54 °C					
ZFE (M, GC) in %	43,8 ± 0,81	48,3 ± 0,86	48,1 ± 0,40	46,1 ± 5,68	55,1
ZFE (N2, UV) in %	40,5	42,8	47,6	38,7	47,7
nach 29 Tagen 54 °C					
ZFE (M, GC) in %	40,6 ± 2,44	46,7 ± 0,26	46,9 ± 1,25	43,5 ± 0,34	51,3 ± 0,5
ZFE (N2, UV) in %	36,1	45,4	41,1	35,2	38,9
nach 56 Tagen 54 °C					
ZFE (M, GC) in %	34,3 ± 1,60	44,9 ± 0,45	44,3 ± 0,32	39,7 ± 1,17	-
ZFE (N2, UV) in %	34,5	41,9	43,9	33,3	-

\*Vergleichsbeispiel

ZFE (M, GC) = Malathion-Gehalt nach WHO mittels GC  
 ZFE (N2, UV) = Malathion-Gehalt nach CIPAC mittels UV/VIS  
 AT (C) = CIPAC-Schwebefähigkeit  
 ZFE (M) = Malathion-Gehalt nach WHO mittels GC  
 ZFE (N2) = Malathion-Gehalt nach CIPAC mittels UV/VIS  
 (M) = Malathion-Gehalt nach WHO mittels GC  
 (I) = Isomalathion-Gehalt nach WHO mittels HPLC

Bei Bewertung der Ergebnisse der Fischer-Schwebefähigkeit und der Malathion-Gehalte sowie der Isomalathion-Gehalte der 50WP Malathion sollte die möglichen Einflüsse von z.B. Netzmitteln auf die Meßwertgenauigkeit bedacht werden.

Der Verfahrensfehler bei Bestimmung des Malathiongehalts nach CIPAC mittels UV/VIS wird mit  $\pm 5\%$  Malathion angegeben. Bei einer Probe wird nach 14 Tagen eine Doppelbestimmung, die eine Standardabweichung von 0,7 % zeigt, durchgeführt.

Die Malathion-Gehalte nach WHO zeigen eine Standardabweichung zwischen 0,1 und 0,7 %. Die Standardabweichung bei den Isomalathion-Gehalten liegt bei zwei Doppelbestimmungen in den gesamten Meßreihen bei 0 bis 0,03 %.

Die Ergebnisse der Wirkstoffstabilität sind in den Figuren 1 bis 5 graphisch dargestellt.

Die Versuche zeigen, daß die Wirkstoffstabilität durch die Verwendung der erfindungsgemäßen teilhydrophoben Fällungskieselsäuren erhöht werden kann und im Vergleich zu den bekannten hochhydrophoben Fällungskieselsäuren Netz- und Dispergiermittel z.B. in den Pflanzenschutzformulierungen eingespart werden können.

#### Herstellung der Entschäumerdispersionen

Zur Herstellung der 5 %igen Entschäumerdispersionen werden 57 g des jeweiligen Öles z.B. Shell Risella G 118 (jetzt Shell Risella G 18), Viskosität 40cSt. in 250 ml Bechergläsern vorgelegt, anschließend 3 g der erfindungsgemäßen Kieselsäure bzw. des Sipernat D10 hinzugefügt und vorsichtig miteinander verrührt. Anschließend erfolgt die Dispergierung mit Hilfe eines Ultra Turrax T50 bei 10000 Upm für 5 Minuten.

#### Stabilitätsprüfung der Entschäumerdispersionen

Hierfür werden die noch heißen Dispersionen in 100 ml Glaszylinder gefüllt, an einem erschütterungsfreien Ort bei Raumtemperatur aufbewahrt und in regelmäßigen Zeitabständen eine mögliche Phasentrennung protokolliert (Angabe in ml klare Ölphase).

Versuchsergebnis (Anwendung in Entschäumer)		
Entschäumerdispersion	1 Monat	3 Monate
	klare Ölphase[ml]%	
KS6 M	0	0
KS6 S	0	0
D10 M	60	60
D10 S	27	50
KS 6 M = Kieselsäure Nr. 6 in Mineralöl KS 6 S = Kieselsäure Nr. 6 in Silikonöl D10 M = Sipernat D10 in Mineralöl D10 S = Sipernat D10 in Silikonöl		

#### Figuren 6 und 7

Figuren 6 und 7 zeigen, daß die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure in Mineralöl und Silikonöl eingearbeitet, nach 3 Monaten noch gar keine Phasentrennung aufzeigt. Während mit dem bekannten Sipernat D10 bereits nach einem Monat in beiden verwendeten Ölen eine erhebliche Phasentrennung vorliegt.

#### Entschäumerprüfung mittels Latex

In einem Edelstahlbecher werden 160 g Latex eingewogen und nach Zugabe von 0,3 g Entschäumer mit einem Hamilton-Beach-Scovill Mixer in Schalterstellung L (niedrigste Rührgeschwindigkeit: ca. 4000 U/min) 3 Minuten aufgeschäumt. Das Gewicht von 100 ml dieses Schaums wird durch Differenzwägung in einem Edelstahlmeßzylinder ermittelt. Ein hohes Latexgewicht (nahe 100 g) steht für ein gutes Entschäumungsvermögen der jeweiligen Probe. Die Mittelwerte werden aus mindestens zwei Einzelbestimmungen ermittelt.

Ein Hamilton-Beach-Scovill Mixer ist ein normalerweise im Haushalt zu verwendender Milchshake-Mixer, bei welchem drei Rührgeschwindigkeiten eingestellt werden können (L, M und H). Schalterstellung "L" bedeutet ca. 4000 U/min. Die aufzurührende Substanz wird mittels einem Flügelrührer mit beweglichen "Flügeln" aufgerührt.

Versuchsergebnis (Anwendung in Entschäumer)	
Ansätze:	Latexgewicht g/100 ml Mittelwert/Standardabweichung
1 KS6 M	71 / 0,5
2 KS6 S	89 / 0,3
3 D10 M	78 / 0,2
4 D10 S	90 / 0,3
Blindwert	53 / 0,9
KS6 M = Kieselsäure Nr. 6 in Mineralöl KS6 S = Kieselsäure Nr. 6 in Siliconöl D10 M = Sipernat D10 in Mineralöl D10 S = Sipernat D10 in Siliconöl	

Formel zur Berechnung des Schaumgehalts in % nach Durchführung des Latextests:

$$\frac{100 \text{ g} - \text{Auswaage Latexgewicht[g]} \text{ nach Entschäumerzugabe}^{*1}}{100 \text{ g} - \text{Auswaage Blindwert}^{*2}[\text{g}]} \times 100$$

\*<sup>1</sup>: Differenzwägung nach Zugabe des jeweiligen Entschäumers zur Latexdispersion und anschließend dreiminütigem Rühren

\*<sup>2</sup>: Differenzwägung nach dreiminütigem Rühren der Latexdispersion ohne Entschäumerzugabe

#### Figur 8

Figur 8 zeigt, daß die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure in Mineralöl zwar in diesem durchgeführten Test eine marginal geringere Entschäumerwirkung zeigt als Sipernat D10, dieses Ergebnis sich jedoch nicht in weiteren anwendungstechnischen Tests fortsetzen muß, die Stabilität aber bei weitem besser ist als mit Sipernat D10. In Siliconöl zeigt die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure eine zu Sipernat D10 identische Entschäumerwirkung.

Die durchgeführten Untersuchungen zeigen, daß mit Hilfe der erfindungsgemäßen teilhydrophoben Fällungskieselsäure die Stabilität einer Entschäumerdispersion maßgeblich verbessert werden kann, während die Entschäumungswirkung mit einer bekannten hochhydrophoben Fällungskieselsäuren vergleichbar ist.

Auf die deutsche Prioritätsanmeldung 196 12 501.4 wird Bezug genommen. Ihr Inhalt ist Bestandteil dieser Anmeldung.

#### Patentansprüche

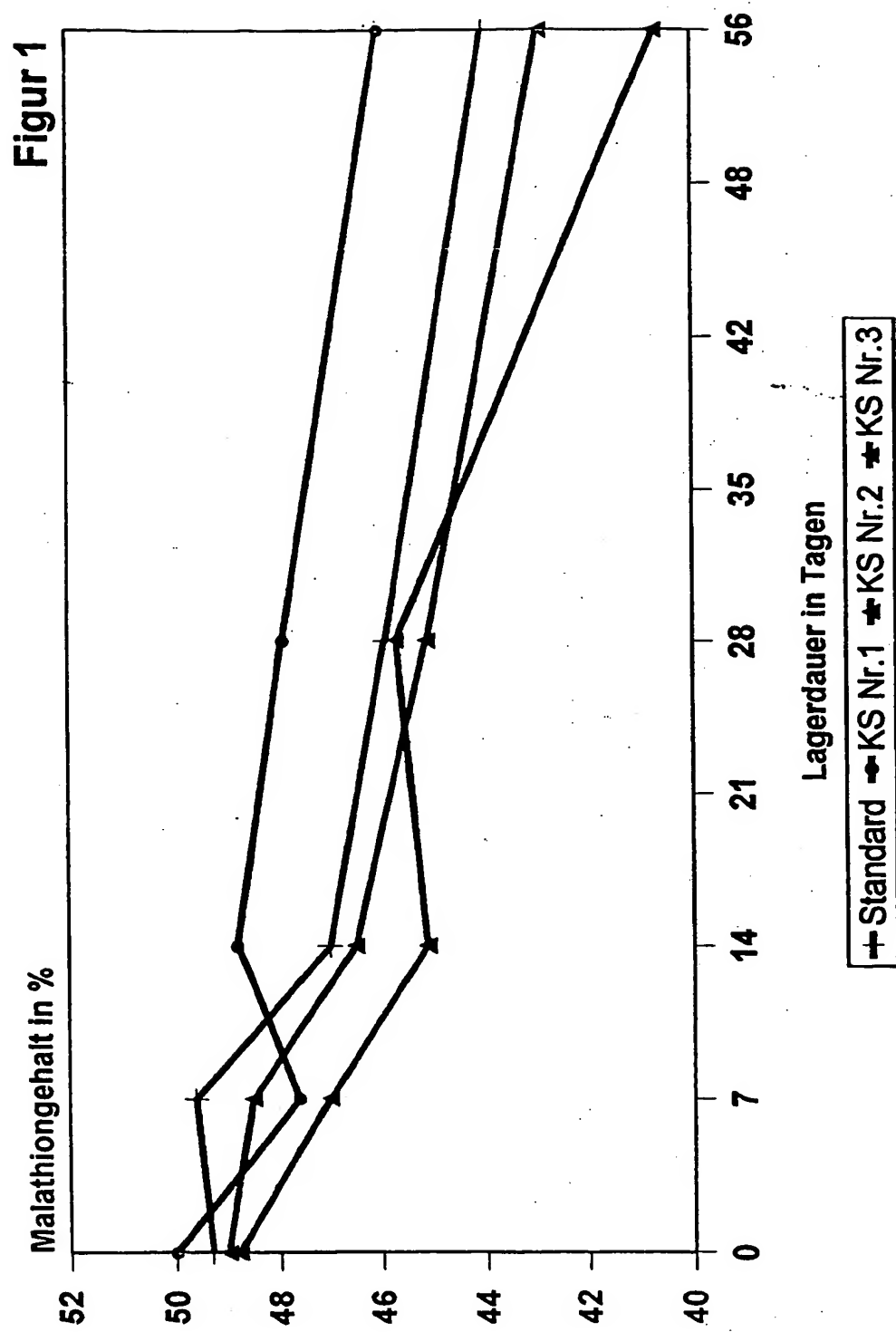
1. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure, gekennzeichnet durch eine Methanolbenetzbarkeit von 10 - 49 %.

2. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 1 mit einer DBP-Aufnahme wasserfrei von größer 250 g/100 g (DBP-Zahl).
3. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 1 mit einer mittleren Teilchengröße von 1 bis 12 µm.
4. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 1 mit einem Kohlenstoffgehalt von 0,3 bis 1,85 %.
5. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 4 mit einem Trocknungsverlust von 2,6 bis 10 %.
6. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 5 mit einem pH-Wert von 5,5 bis 10.
7. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 2 mit einem Kohlenstoffgehalt von 0,3 bis 1,85 %.
8. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 7 mit einem Trocknungsverlust von 2,6 bis 10 %.
9. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 8 mit einem pH-Wert von 5,5 bis 10.
10. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 3 mit einem Kohlenstoffgehalt von 0,3 bis 1,85 %.
11. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 10 mit einem Trocknungsverlust von 2,6 bis 10 %.
12. Teilhydrophobe Fällungskieselsäure nach Anspruch 11 mit einem pH-Wert von 5,5 bis 10.
13. Verfahren zur Herstellung der teilhydrophoben Fällungskieselsäure gemäß Anspruch 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, daß man zur Erzielung des gewünschten Hydrophobierungsgrades die notwendige Hydrophobierungsmittelmenge unter Anwendung hoher Scherkräfte mit nach bekanntem Verfahren hergestellter Fällungskieselsäuresuspension nach vorgegebenem Verhältnis bei sehr kurzer Verweilzeit und niedrigem pH-Wert vermischt, die hydrophobierungsmittelhaltige Fällungskieselsäuresuspension filtriert und salzfrei wäscht, den mit Hydrophobierungsmittel homogen vermischten Fällungskieselsäurefilterkuchen nach bekannten Verfahren trocknet, thermisch nachbehandelt oder tempert und anschliessend einer mechanischen- bzw. Strahlvermahlung unterzieht.
14. Verwendung der teilhydrophoben Fällungskieselsäure gemäß Anspruch 1 bis 12 in Wirkstoffformulierungen als Träger.
15. Verwendung der teilhydrophoben Fällungskieselsäure gemäß Anspruch 14 in Formulierungen hydrolyseempfindlicher Wirkstoffe als Träger.
16. Verwendung der teilhydrophoben Fällungskieselsäure gemäß Anspruch 1 bis 12 in Entschäumen.

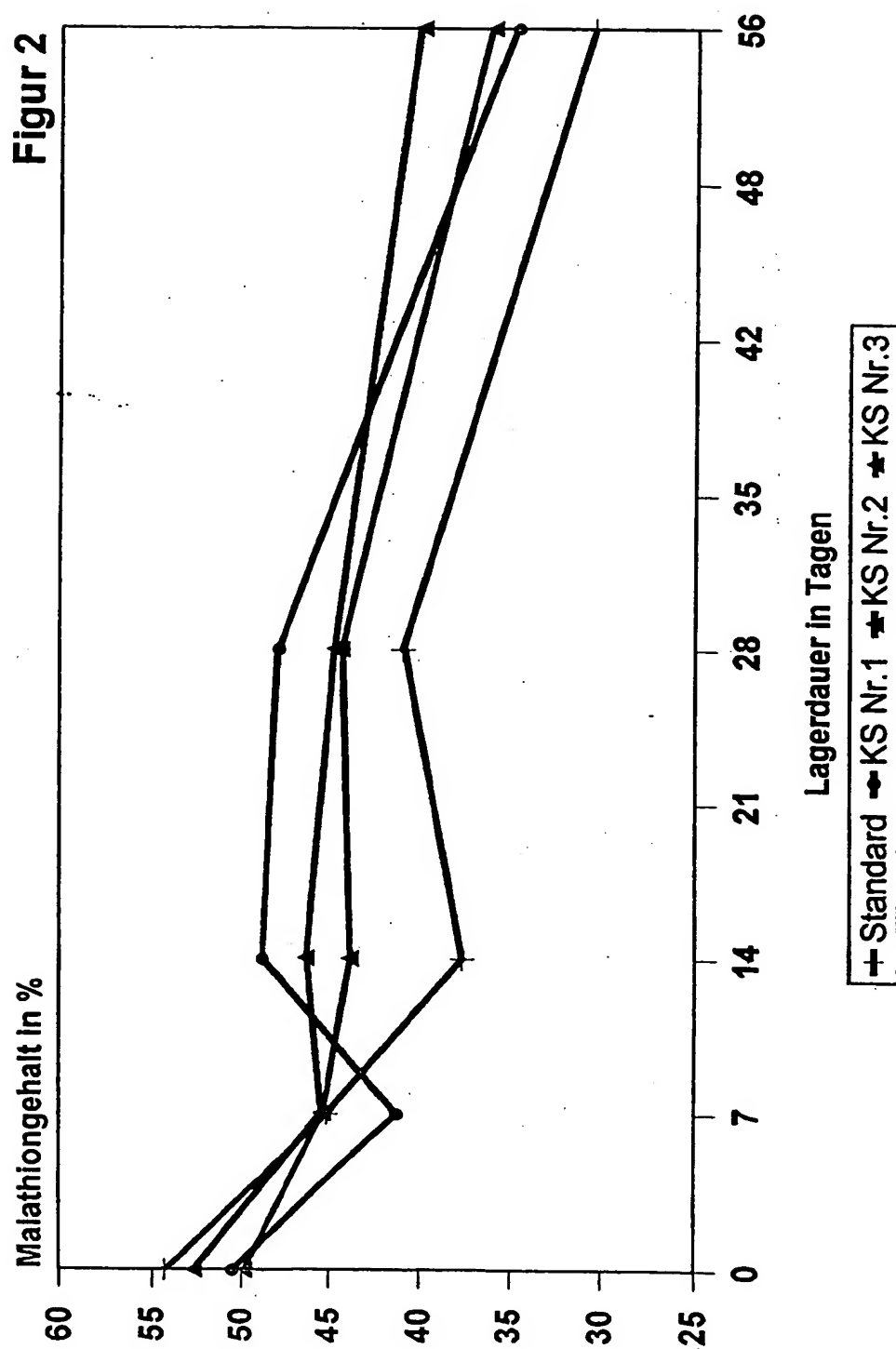


# Wirkstoffstabilität von 50 WP Malathion auf teilhydrophoben Trägern

nach Lagerung bei 54°C mittels GC (WHO)

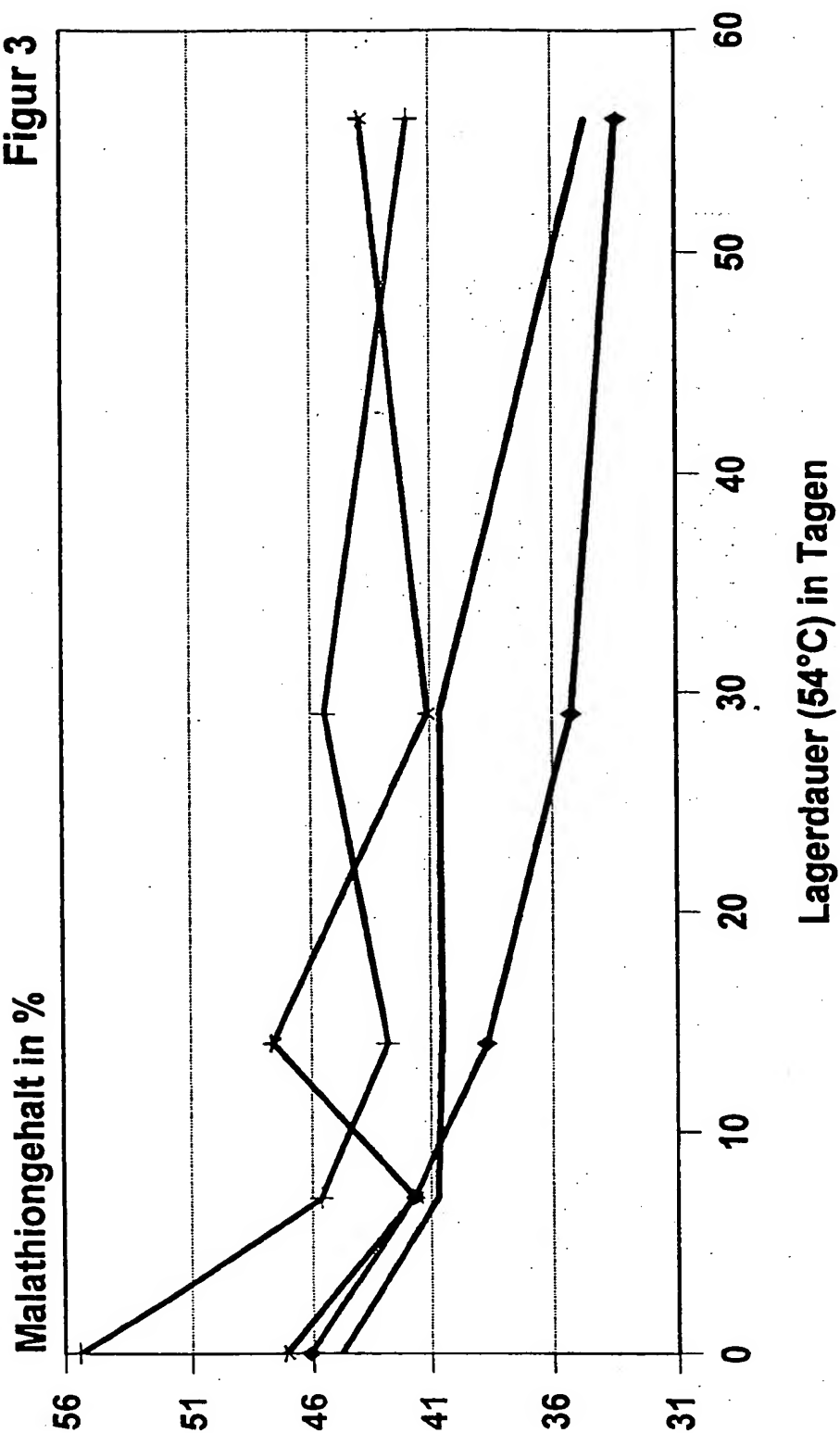


**Wirkstoffstabilität von 50 WP Malathion auf teilhydrophoben Trägern**  
 nach Lagerung bei 54°C mittels UV/VIS (CIPAC)



Wirkstoffabbau von 1:1 Malathion auf teilhydrophoben Trägern  
Analyse mittels UV/VIS nach CIPAC

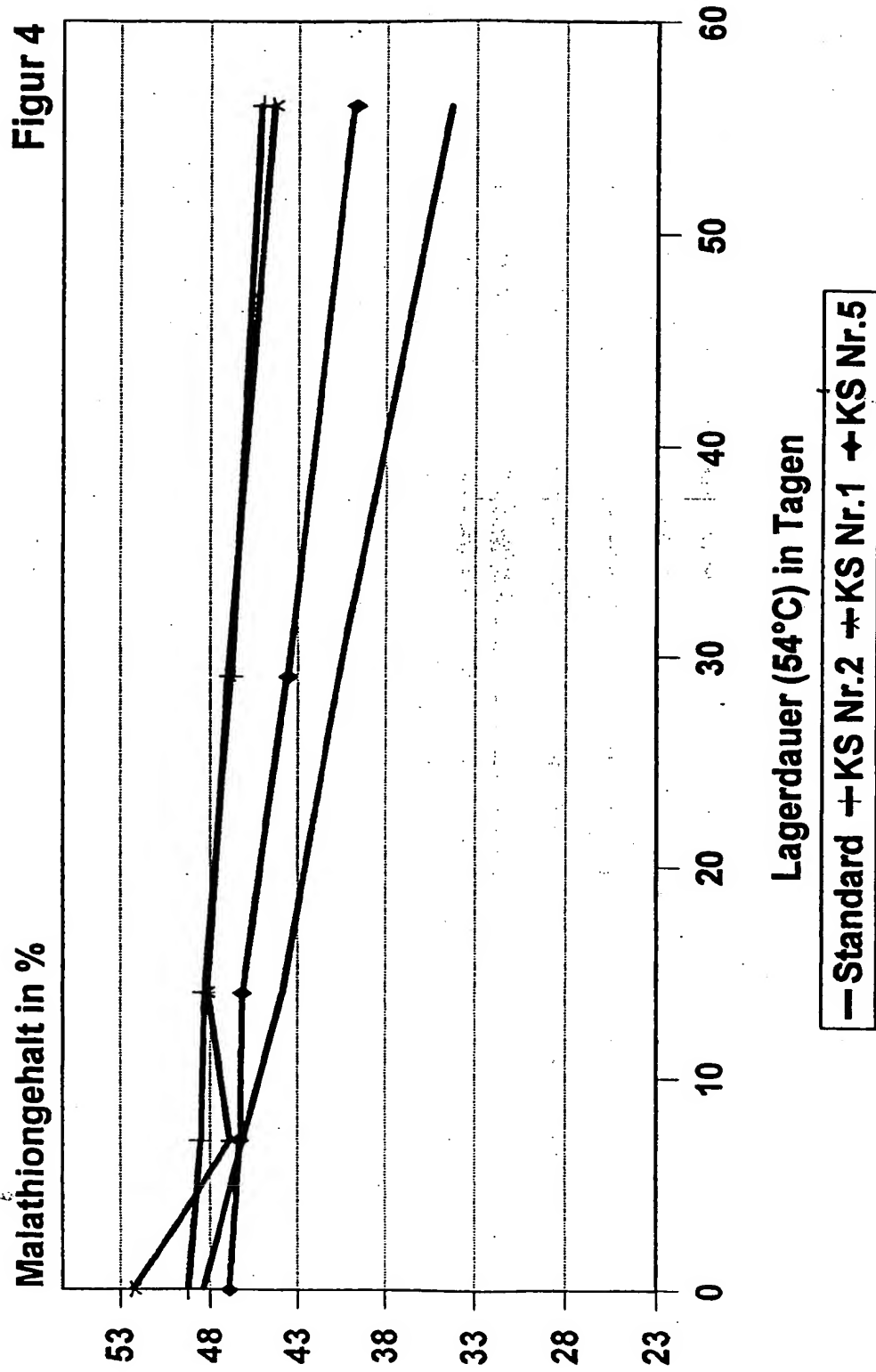
Figur 3



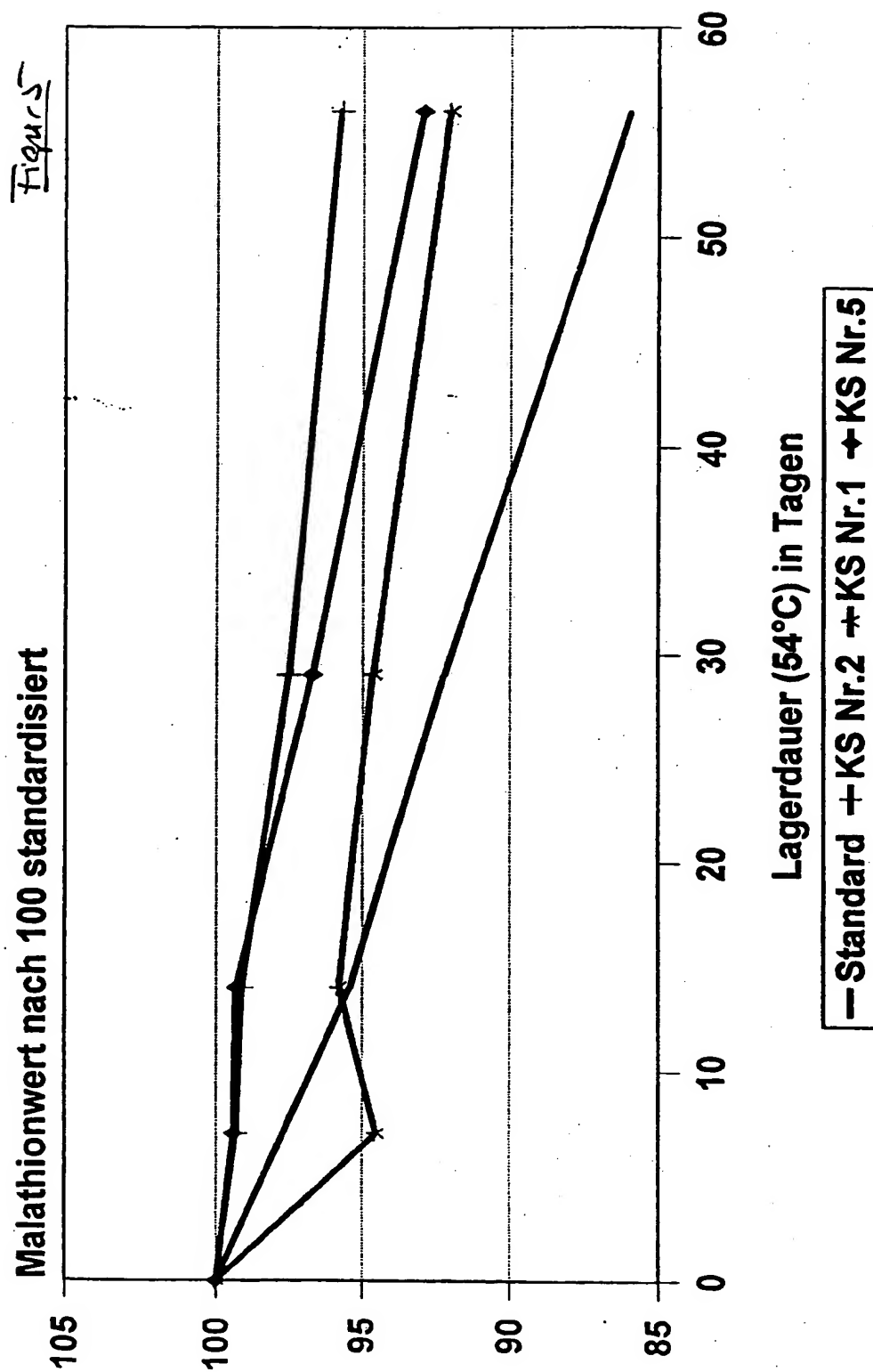
# Wirkstoffabbau von 1:1 Malathion auf teilhydrophoben Trägern

Analyse mittels GC nach WHO

Figur 4



**Wirkstoffabbau von 1:1 Malathion auf hydrophoben Trägern  
mittels GC nach WHO - Standardisierung der Realwerte nach 100**

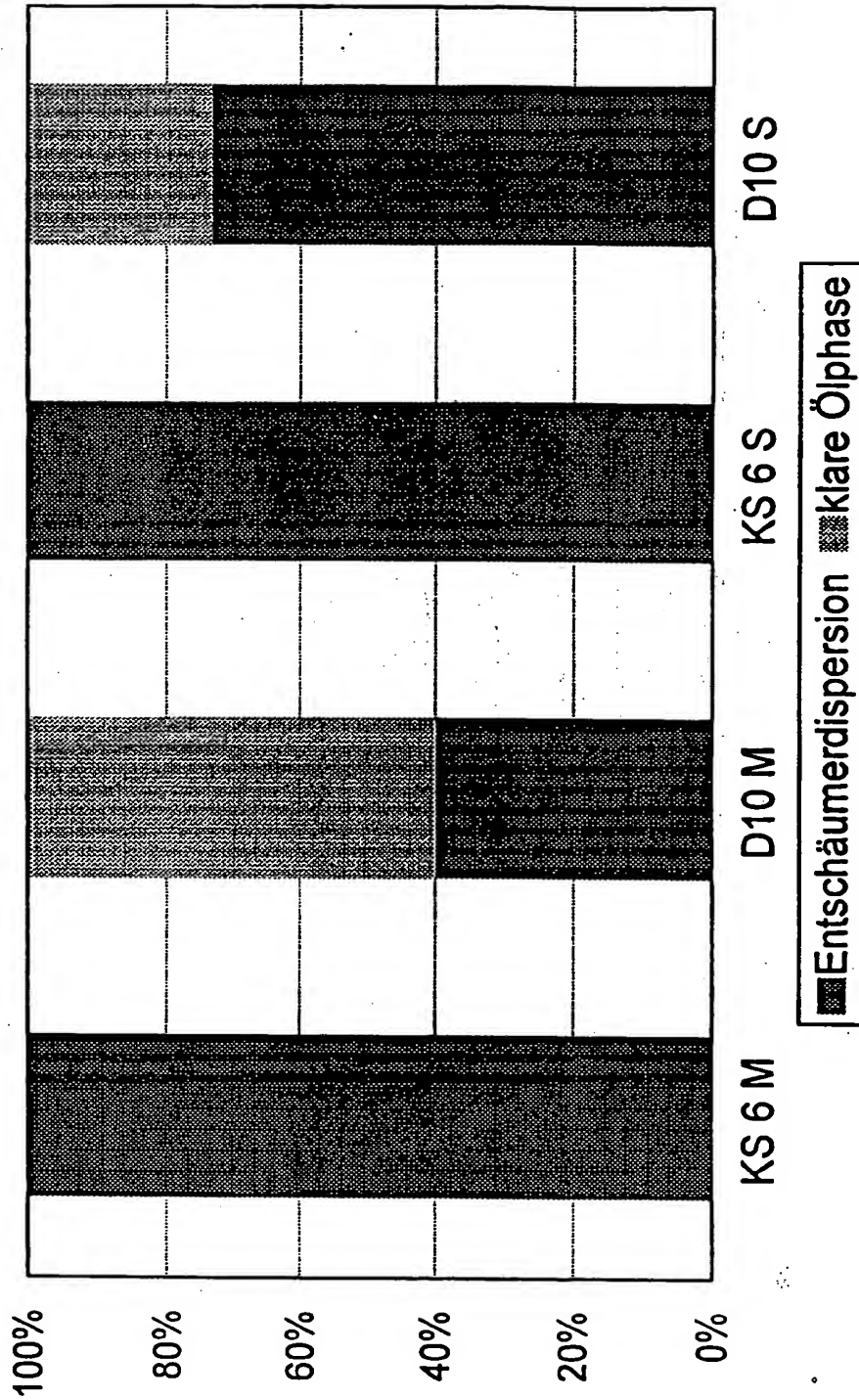


# Stabilitäts-Prüfung: Dauer 1 Monat

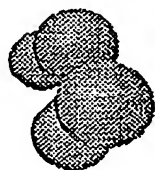


5 % Kieselsäure Nr. 6 (KS 6) und 5 % Sipernat D10  
in Mineral- (M) u. Silikonöl (S)

Figur 6

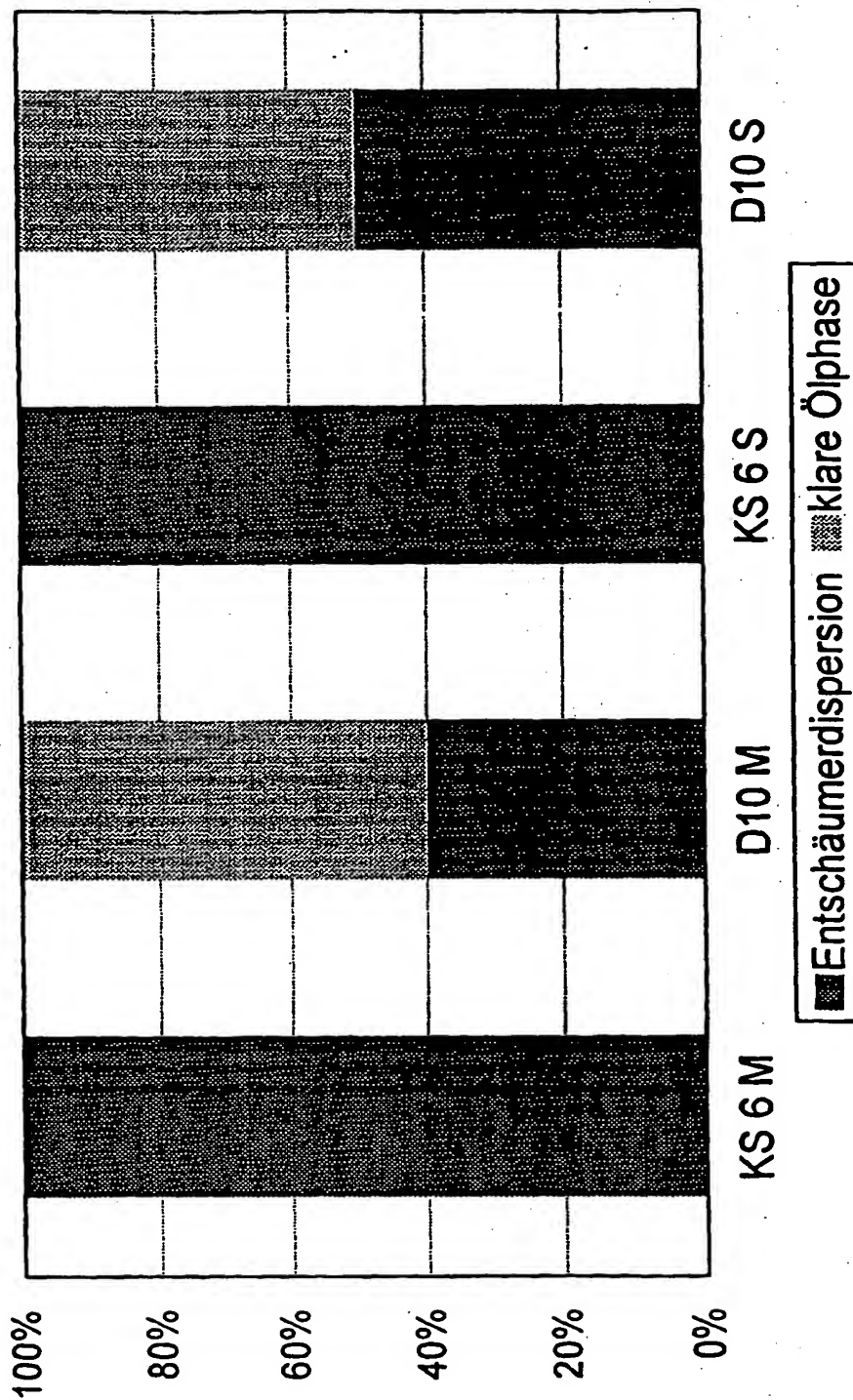


## Stabilitäts-Prüfung: Dauer 3 Monate



5 % Kieselsäure Nr. 6 (KS 6) und 5 % Sipernat D10  
in Mineral- (M) u. Silikonöl (S)

Figur 7

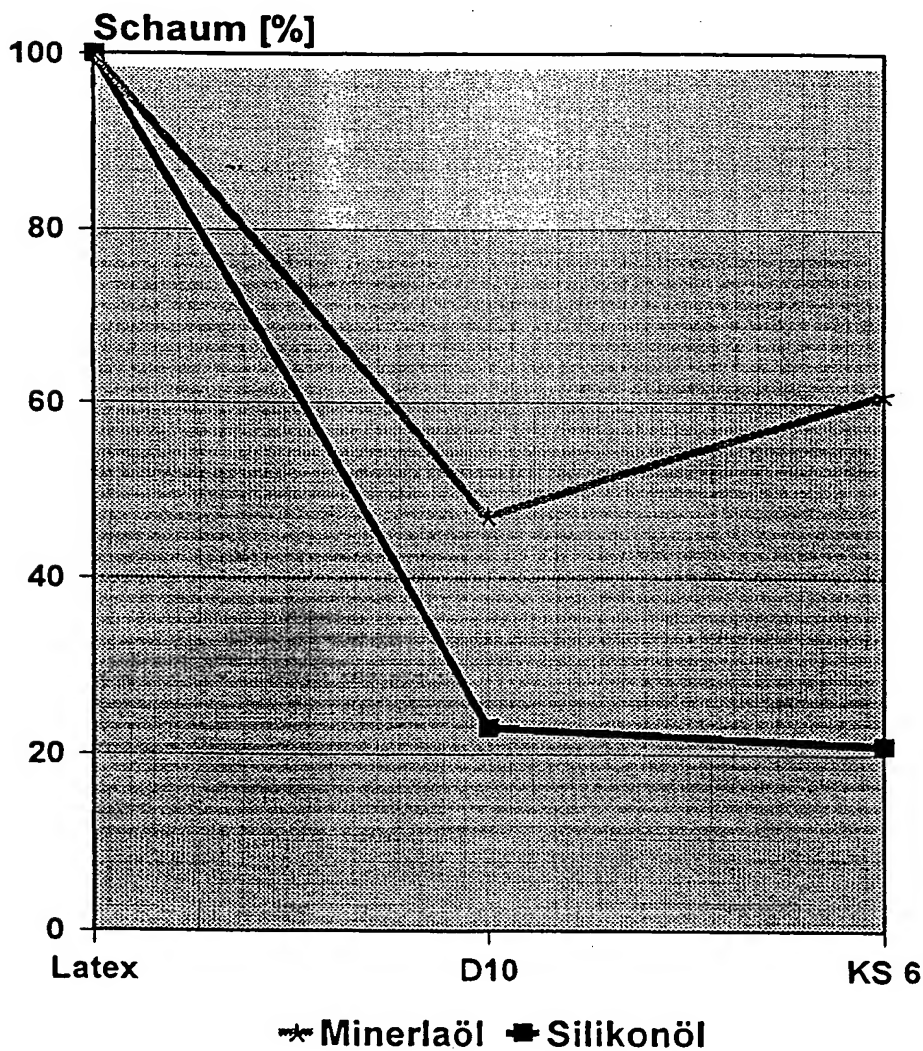


# Latex-Test

Figur 8



Entschäumungswirksamkeit  
von 5 % Kieselsäure Nr. 6 (KS 6) und  
5 % Sipernat D10 in Mineral- u. Silikonöl







Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 97 10 4825

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
X	FR 2 078 599 A (I. C. I.) * Seite 9, Absatz 2; Anspruch 1 *	1,14,15	C09C1/30 C11D3/12 A01N25/08
A	* Seite 2, letzter Absatz *	13	
D	* Anspruch 7 *		
	& DE 21 07 082 A (...)		
X	GB 2 144 555 A (CANON K.K.) * Anspruch 4 *	1	
X	DATABASE WPI Week 9314 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 93-113587 XP002031320 & JP 05 053 369 A (CANON K.K.) * Zusammenfassung *	1	
D,A	EP 0 492 124 A (DEGUSSA) * Anspruch 3 *	13	
A	EP 0 142 910 A (PROCTER & GAMBLE) * Anspruch 1 *	16	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6)  C09C C11D
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchant <b>DEN HAAG</b>		Abschließdatum der Recherche <b>22.Mai 1997</b>	Prüfer <b>Van Bellingen, I</b>
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			

EPO FORM 130 (01.12.1994) (P4C03)